

Nombre: _____

Unidad 2 Asunto: Examen de Química General

Elementos, compuestos y mezclas

1. **La materia** es cualquier cosa que tiene masa y ocupa espacio. Un **elemento** es la forma más simple de la materia que no puede descomponerse más. Elementos que se enumeran en la tabla y la tabla periódica. Sus símbolos empiezan con una letra mayúscula.

A. ¿Cuál de los siguientes no es materia? _____

Magnesio

El Carbonato de calcio

Agua salada

Calor

B. Que lo anterior es un elemento? _____

2. **Compuestos** están compuestas de dos o más elementos. Sólo puede ser descompuesto químicamente. Los elementos y los compuestos son también conocidos como **sustancias**.

A.Cuál de las opciones en el número uno era un compuesto? _____

B. ¿Cómo puede el compuesto se descompone?

C.Cuál de las opciones en cuestión uno son sustancias? _____

3. **Las mezclas** físicas son combinaciones de dos o más sustancias (elementos o compuestos). Las mezclas pueden ser **homogéneas** (completamente mezclado, no puede ver las partes) o **heterogéneos** (desigualmente mixtas, puede ver las piezas). Las mezclas pueden separarse por medios físicos.

A. Cada etiqueta como homogéneo o heterogéneo:

Arena: _____

Bronce: _____

Leche: _____

El aceite y el agua: _____

4. Compuestos deben estar separados pero químicamente mezclas pueden separarse fácilmente utilizando métodos físicos.

A. Empareje cada método con su nombre.

La destilación

Separados por diferencias en el tamaño de partículas

Filtración

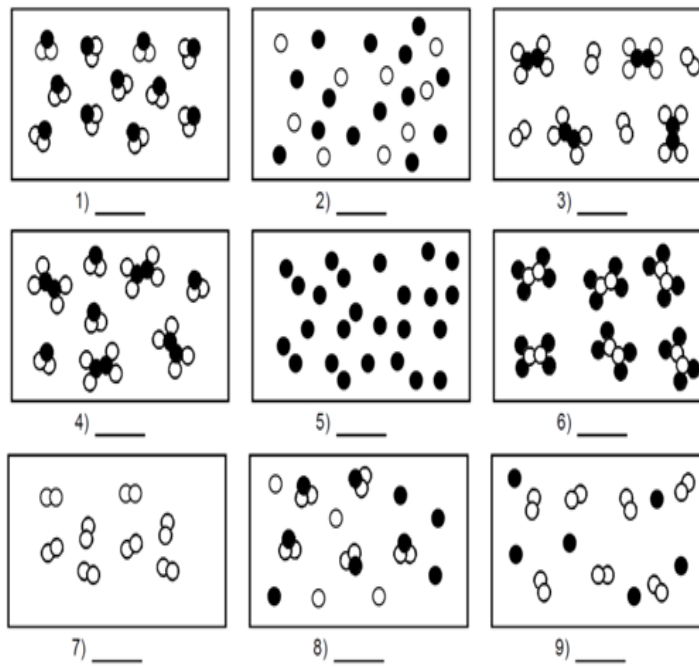
Para verter la capa superior de una mezcla desigual

Decantar

Separados por las diferencias en el punto de ebullición.

B. Que de los procesos mencionados anteriormente sólo funcionan si la mezcla es heterogénea?

C. La siguiente etiqueta como elemento (E), el compuesto (C), o una mezcla (M).



Los sólidos, líquidos y gases

5. **Sólidos** tienen una forma y un volumen definidos. Los sólidos son arreglados en un patrón geométrico. Los **líquidos** tienen un volumen definido pero toman la forma del contenedor en que se encuentren. Los **gases** tienen forma y volumen indefinido; toman la forma y el volumen del recipiente. Los gases son fácilmente compresibles.

A. Dibujar diagramas de las partículas de un sólido, líquido y gas utilizando al menos 5 partículas:



B. Que tiene una forma definitiva?



C. Que tiene un volumen definido?



6. **Los vapores** son la fase gaseosa de sustancias que normalmente son sólidas o líquidas a temperatura ambiente.

A. Lo que puede ser un vapor?

El dióxido de carbono _____ El agua _____ Oxígeno _____

Cambios en el laboratorio

7. **Los cambios físicos** son los cambios cuando la sustancia conserva sus propiedades. **Cambios químicos** sustancias hará cambiar a nuevas sustancias y cambiar las propiedades.

A. La siguiente etiqueta como físico (P) o químicos (C) propiedades:

Textura _____	Inflamabilidad _____	Punto de ebullición: _____
Olor _____	Color _____	Composición química: _____

B. La siguiente etiqueta como físico (P) o químicos (C) cambios:

Corrosión: _____	Fusión: _____	Mezclado: _____
Congelación: _____	Cortar: _____	Decadencia: _____

8. En las reacciones químicas **se conserva en masa**.

A. Puede formar o destruir la materia?

B. La masa de los reactantes es _____ masa de productos. (mayor que, igual a, o menor?).